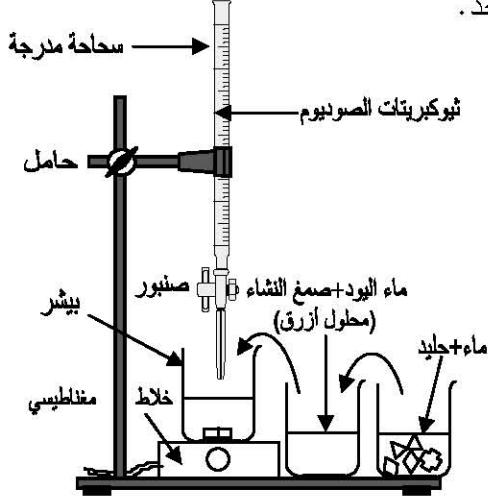
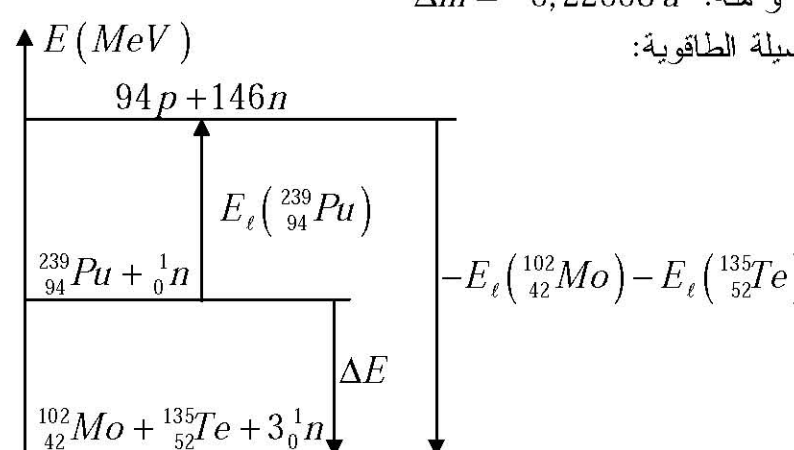
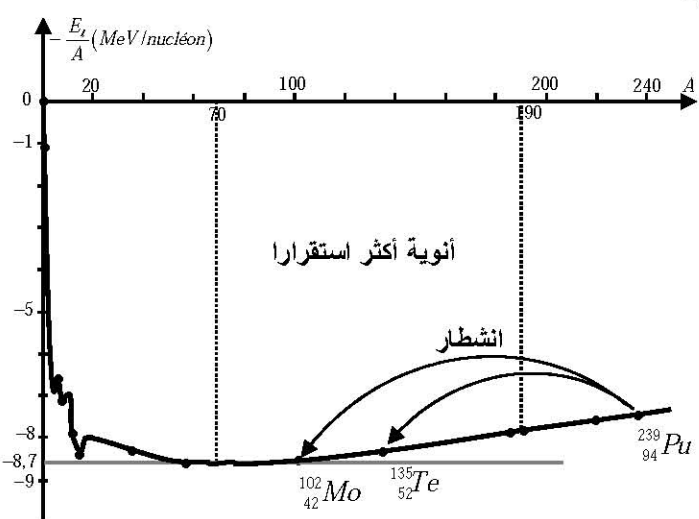
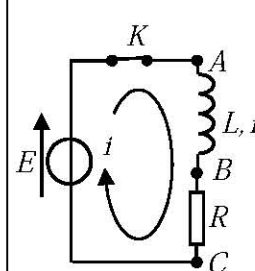


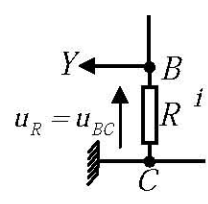
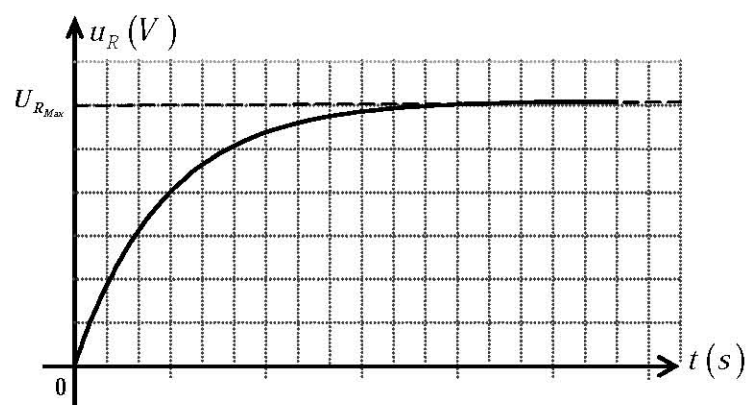
الإجابة النموذجية و سلم التنقيط

امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2014

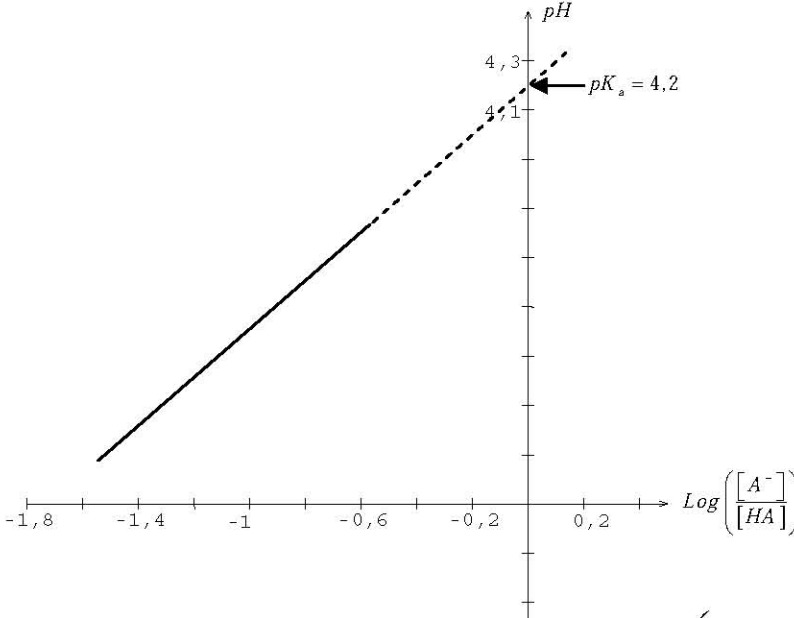
المادة : علوم فيزيائية الشعبة : علوم تجريبية

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)																														
المجموع	مجزأة																															
0,5	0,25 0,25	<p>التمرين الأول: (04 نقاط)</p> $H_2O_2 + 2H_3O^+ + 2e^- = 4H_2O$ <p>I : (1) المعادلتان النصفيتان:</p> $2I^- = I_2 + 2e^-$ <p>(2) كميات المادة الابتدائية $n_0(I^-)$ و $n_0(H_2O_2)$</p> $n_0(H_2O_2) = C_1 \cdot V_1 = 4,5 \times 10^{-3} \text{ mol}$ $n_0(I^-) = C_2 \cdot V_2 = 6,0 \times 10^{-3} \text{ mol}$ <p>(3) جدول تقدم التفاعل:</p>																														
0,50	0,25 0,25	<table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="2">معادلة التفاعل</th> <th colspan="4">$H_2O_2(aq) + 2I^-(aq) + 2H_3O^+(aq) = I_2(aq) + 4H_2O(l)$</th> </tr> <tr> <th>حالة الجملة</th> <th>التقدم</th> <th colspan="4">كميات المادة بـ (mol)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الابتدائية</td> <td>0</td> <td>$4,5 \times 10^{-3}$</td> <td>$6,0 \times 10^{-3}$</td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>الانتقالية</td> <td>x</td> <td>$4,5 \times 10^{-3} - x$</td> <td>$6,0 \times 10^{-3} - 2x$</td> <td>x</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>النهائية</td> <td>x_f</td> <td>$1,5 \times 10^{-3}$</td> <td>0</td> <td>3×10^{-3}</td> <td>0</td> </tr> </tbody> </table> <p>(1) من الجدول و في الحالة النهائية لدينا: $n_f(I^-) = 0$ ومنه شوارد اليود $I^-(aq)$ هي المتفاعل المحد.</p>	معادلة التفاعل		$H_2O_2(aq) + 2I^-(aq) + 2H_3O^+(aq) = I_2(aq) + 4H_2O(l)$				حالة الجملة	التقدم	كميات المادة بـ (mol)				الابتدائية	0	$4,5 \times 10^{-3}$	$6,0 \times 10^{-3}$	0	0	الانتقالية	x	$4,5 \times 10^{-3} - x$	$6,0 \times 10^{-3} - 2x$	x	0	النهائية	x_f	$1,5 \times 10^{-3}$	0	3×10^{-3}	0
معادلة التفاعل		$H_2O_2(aq) + 2I^-(aq) + 2H_3O^+(aq) = I_2(aq) + 4H_2O(l)$																														
حالة الجملة	التقدم	كميات المادة بـ (mol)																														
الابتدائية	0	$4,5 \times 10^{-3}$	$6,0 \times 10^{-3}$	0	0																											
الانتقالية	x	$4,5 \times 10^{-3} - x$	$6,0 \times 10^{-3} - 2x$	x	0																											
النهائية	x_f	$1,5 \times 10^{-3}$	0	3×10^{-3}	0																											
0,25	0,25	<p>II :</p> <p>(1) أ- التوقيف الأنّي لتفاعل تشكل ثنائي اليود $I_2(aq)$ في اللحظة المعتبرة t . ب- لاحظ الشكل.</p> <p>(2) أ- السرعة الحجمية هي سرعة التفاعل في وحدة الحجم . عبارتها:</p> $v_{vol}(t) = \frac{1}{V} \cdot v(t) = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx(t)}{dt}$ <p>ب- بيانيا:</p> $v_{vol}(0 \text{ min}) = 3,33 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1} \cdot L^{-1}$ $v_{vol}(9 \text{ min}) = 0,55 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1} \cdot L^{-1}$ <p>$v(I^-)(9 \text{ min}) = 0,22 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1}$ ، $v(I^-) = 2V \cdot v_{vol}$ -></p>																														
0,75	0,25 0,50 0,25																															
1,50	0,25 0,25 0,50																															

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
المجموع	مجزأة	
		<p>التمرين الثاني: (04 نقاط)</p> <p>(1) قانونا الانحفاظ:</p> <p>انحفاظ النكليونات A: $239 + 1 = 102 + 135 + x$ و منه: $x = 3$</p> <p>انحفاظ الشحنة Z: $94 + 0 = 42 + Z + 0$ و منه: $Z = 52$</p> <p>(2) أ- $\Delta E = 239 \times \frac{E_\ell}{A}({}^{239}_{94}\text{Pu}) - 102 \times \frac{E_\ell}{A}({}^{102}_{42}\text{Mo}) - 135 \times \frac{E_\ell}{A}({}^{135}_{52}\text{Te})$</p> <p>و منه: $\Delta E = -205 \text{ MeV}$</p> <p>$\Delta E = \Delta m \cdot c^2$ و منه: $\Delta m = -0,22008 u$</p> <p>ب- مخطط الحصيلة الطاقوية:</p>  <p>(3) $P_{\text{moy}} = \frac{E_{\text{lib}}}{\Delta t}$</p> <p>و $E_{\text{lib}} = N_{\text{Pu}} \cdot \Delta E = \frac{m}{M} \cdot N_A \cdot \Delta E$</p> <p>و منه: $P_{\text{moy}} = 33,5 \text{ MW}$</p> <p>(4) أ- منحنى أستون و يمثل تغيرات طاقات الربط لكل نوية في النواة بدلالة عدد نوياتها</p> <p>$-\frac{E_\ell}{A} = f(A)$</p> <p>- الفائدة منه تحديد آلية استقرار الأنوية.</p> <p>ب- لاحظ الشكل.</p>  <p>التمرين الثالث: (04 نقاط)</p> <p>(1) أ- عند غلق القاطعة K:</p> <p>يمر التيار من (+) نحو (-) خارج المولد</p> <p>ب- في النظام الدائم: $I_0 = C^{te} = \frac{E}{R + r}$</p> 
0,50	0,25 0,25	
1,00	0,25 0,25	
0,75	0,75	
0,25	0,25	
0,75	0,25 0,25	
1,00	0,25 0,25	
0,50	0,50	
0,75	0,25	

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
المجموع	مجزأة	
		(2) أ- ربط الجهاز كما في الشكل.
	0,25	
		- المنحنى $u_{BC} = f(t)$ المشاهد:
	0,75	
	0,25	- المقدار الفيزيائي الذي يماثل $u_{BC}(t)$ في التطور هو شدة التيار المار في الدارة:
		$u_{BC} = Ri \Rightarrow i = \frac{u_{BC}}{R}$
		ب- بتطبيق قانون جمع التوترات في الدارة:
		$u_{AB} + u_{BC} = E$
3,25	0,25	و منه: $L \frac{di}{dt} + ri + Ri = E$
	0,50	و منه: $\frac{di}{dt} + \frac{i}{\tau} - \frac{I_0}{\tau} = 0$ أو $\frac{di}{dt} + \frac{R+r}{L} \cdot i = \frac{E}{L}$
		ج- لدينا: $i(t) = 0,2 \cdot (1 - e^{-50t})$
	0,25	و منه: $I_0 = \frac{E}{R+r} = 0,2 A$ بالتالي: $E = I_0(R+r) = 12 V$
	0,25	كذلك: $\frac{1}{\tau} = 50 s^{-1}$ بالتالي: $\tau = 0,02 s$
	0,25	حيث أن: $\tau = \frac{L}{R+r} = 0,02 s$ فإن: $L = \tau(R+r) = 1,2 H$
		د- عبارة الطاقة المخزنة في الوشيجة:
	0,25	$E_{(L)}(t) = 24 \cdot 10^{-3} (1 - e^{-50t})^2$ ، $E_{(L)}(t) = \frac{1}{2} Li^2(t)$
		قيمتها في اللحظة $t = \tau = 0,02 s$:
	0,25	$E_{(L)}(\tau) = 9,5 \times 10^{-3} J$

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
المجموع	مجزأة	
	0,25	و منه: - مسقط الحركة وفق المحور (Bx) منتظمة. - مسقط الحركة وفق المحور (By) متغيرة بانتظام متسارعة.
	0,25	بالتالي: $\vec{v} \begin{cases} v_x = v_B = C^{te} \\ v_y = +g \cdot t \end{cases}$ المعادلتين الزميتين للحركة على المحورين:
	0,25	$\begin{cases} x(t) = v_B \cdot t & \dots\dots(1) \\ y(t) = \frac{1}{2} g \cdot t^2 & \dots\dots(2) \end{cases}$
	0,25	ب- معادلة المسار: من (1) و (2) نجد: $y(x) = \frac{g}{2v_B^2} \cdot x^2$ ج- المسافة \overline{DE} و السرعة v_E :
	0,25	لدينا من معادلة المسار: $\overline{BD} = \frac{g}{2v_B^2} \cdot \overline{DE}^2$ و منه: $\overline{DE} = \sqrt{\frac{2v_B^2 \cdot \overline{BD}}{g}}$
2,00	0,25	بيانياً: من أجل $x = \overline{AB} = 1,4 m$ نقراً $v^2 = v_B^2 = 1,6 (m/s)^2$ و منه: $v_B = 1,26 m/s$ بالتالي: $DE = 0,4 m$
	0,25	مسقط الحركة وفق المحور (Bx) منتظمة بالتالي: $t = \frac{\overline{DE}}{v_B} = \frac{0,4}{1,26} = 0,31 s$ و منه: $\overline{DE} = v_B \cdot t$
	0,25	مسقط الحركة وفق المحور (By) متغيرة بانتظام متسارعة بالتالي: $v_{xE} = v_B = 1,26 m/s ; v_{yE} = g \cdot t = 3,1 m/s$ و منه: $v_E = \sqrt{v_{xE}^2 + v_{yE}^2} = 3,34 m/s$
	0,25	التمرين التجريبي: (04 نقاط)
	0,25	(1) بروتوكول تجريبي:
	0,25	(2) تعريف الحمض: فرد كيميائي قابل لفقدان بروتون أو أكثر خلال تفاعل كيميائي.
0,50	0,25	معادلة التفاعل مع الماء: $HA(aq) + H_2O(\ell) = H_3O^+(aq) + A^-(aq)$

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)																																				
المجموع	مجزأة																																					
1,25	0,25×2	(3) تكملة الجدول: $[HA]_{\acute{e}q} = c - [H_3O^+]_{\acute{e}q}$ و $[H_3O^+]_{\acute{e}q} = [A^-]_{\acute{e}q} = 10^{-pH}$																																				
	0,75	<table border="1"> <tr> <td>$c(mol/L)$</td> <td>$1,0 \times 10^{-2}$</td> <td>$5,0 \times 10^{-3}$</td> <td>$1,0 \times 10^{-3}$</td> <td>$5,0 \times 10^{-4}$</td> <td>$1,0 \times 10^{-4}$</td> </tr> <tr> <td>pH</td> <td>3,10</td> <td>3,28</td> <td>3,65</td> <td>3,83</td> <td>4,27</td> </tr> <tr> <td>$[H_3O^+]_{\acute{e}q} (mol.L^{-1})$</td> <td>$79,4 \times 10^{-3}$</td> <td>$52,4 \times 10^{-3}$</td> <td>$22,3 \times 10^{-3}$</td> <td>$14,7 \times 10^{-3}$</td> <td>$5,3 \times 10^{-3}$</td> </tr> <tr> <td>$[A^-]_{\acute{e}q} (mol.L^{-1})$</td> <td>$79,4 \times 10^{-3}$</td> <td>$52,4 \times 10^{-3}$</td> <td>$22,3 \times 10^{-3}$</td> <td>$14,7 \times 10^{-3}$</td> <td>$5,3 \times 10^{-3}$</td> </tr> <tr> <td>$[AH]_{\acute{e}q} (mol.L^{-1})$</td> <td>$9,21 \times 10^{-3}$</td> <td>$4,48 \times 10^{-3}$</td> <td>$0,78 \times 10^{-3}$</td> <td>$0,36 \times 10^{-3}$</td> <td>$0,047 \times 10^{-3}$</td> </tr> <tr> <td>$Log \frac{[A^-]_{\acute{e}q}}{[HA]_{\acute{e}q}}$</td> <td>-1,07</td> <td>-0,93</td> <td>-0,54</td> <td>-0,41</td> <td>0,03</td> </tr> </table>	$c(mol/L)$	$1,0 \times 10^{-2}$	$5,0 \times 10^{-3}$	$1,0 \times 10^{-3}$	$5,0 \times 10^{-4}$	$1,0 \times 10^{-4}$	pH	3,10	3,28	3,65	3,83	4,27	$[H_3O^+]_{\acute{e}q} (mol.L^{-1})$	$79,4 \times 10^{-3}$	$52,4 \times 10^{-3}$	$22,3 \times 10^{-3}$	$14,7 \times 10^{-3}$	$5,3 \times 10^{-3}$	$[A^-]_{\acute{e}q} (mol.L^{-1})$	$79,4 \times 10^{-3}$	$52,4 \times 10^{-3}$	$22,3 \times 10^{-3}$	$14,7 \times 10^{-3}$	$5,3 \times 10^{-3}$	$[AH]_{\acute{e}q} (mol.L^{-1})$	$9,21 \times 10^{-3}$	$4,48 \times 10^{-3}$	$0,78 \times 10^{-3}$	$0,36 \times 10^{-3}$	$0,047 \times 10^{-3}$	$Log \frac{[A^-]_{\acute{e}q}}{[HA]_{\acute{e}q}}$	-1,07	-0,93	-0,54	-0,41	0,03
		$c(mol/L)$	$1,0 \times 10^{-2}$	$5,0 \times 10^{-3}$	$1,0 \times 10^{-3}$	$5,0 \times 10^{-4}$	$1,0 \times 10^{-4}$																															
		pH	3,10	3,28	3,65	3,83	4,27																															
		$[H_3O^+]_{\acute{e}q} (mol.L^{-1})$	$79,4 \times 10^{-3}$	$52,4 \times 10^{-3}$	$22,3 \times 10^{-3}$	$14,7 \times 10^{-3}$	$5,3 \times 10^{-3}$																															
		$[A^-]_{\acute{e}q} (mol.L^{-1})$	$79,4 \times 10^{-3}$	$52,4 \times 10^{-3}$	$22,3 \times 10^{-3}$	$14,7 \times 10^{-3}$	$5,3 \times 10^{-3}$																															
$[AH]_{\acute{e}q} (mol.L^{-1})$	$9,21 \times 10^{-3}$	$4,48 \times 10^{-3}$	$0,78 \times 10^{-3}$	$0,36 \times 10^{-3}$	$0,047 \times 10^{-3}$																																	
$Log \frac{[A^-]_{\acute{e}q}}{[HA]_{\acute{e}q}}$	-1,07	-0,93	-0,54	-0,41	0,03																																	
0,5	0,25×2	(4) عبارة pH : $pH = pK_a + Log \left(\frac{[A^-]_{\acute{e}q}}{[AH]_{\acute{e}q}} \right)$																																				
1,5	0,25	(5) أ- رسم البيان: 																																				
	0,25	معادلة البيان: $pH = 4,2 + Log \left(\frac{[A^-]_{\acute{e}q}}{[AH]_{\acute{e}q}} \right)$																																				
	0,25	ب- قيمة الـ pK_a : $pK_a = 4,2$																																				
	0,25	الحمض هو: C_6H_5COOH																																				
	0,25	ج- ترتيب الأحماض: <p style="text-align: right;">→ تزايد القوة الحمضية</p> <table style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td>C_2H_5COOH</td> <td>C_6H_5COOH</td> <td>$HCOOH$</td> </tr> <tr> <td colspan="3"> $pK_a \leftarrow \text{-----} \rightarrow K_a$ </td> </tr> </table>	C_2H_5COOH	C_6H_5COOH	$HCOOH$	$pK_a \leftarrow \text{-----} \rightarrow K_a$																																
C_2H_5COOH	C_6H_5COOH	$HCOOH$																																				
$pK_a \leftarrow \text{-----} \rightarrow K_a$																																						

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)																													
المجموع	مجزأة																														
		<p>التمرين الأول: (4 نقاط)</p> <p>1. الشرح:</p> <p>2. حساب كمية المادة الابتدائية:</p> <p>$n_i(Zn) = 7,65 \times 10^{-3} mol$ و $n_i(I_2) = 5 \times 10^{-3} mol$</p> <p>3. جدول التقدم:</p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td colspan="2">معادلة التفاعل</td> <td colspan="4">$I_2(aq) + Zn(s) \rightarrow 2I^-(aq) + Zn^{2+}(aq)$</td> </tr> <tr> <td>ح. ابتدائية</td> <td>0</td> <td>$n_i(I_2)$</td> <td>$n_i(Zn)$</td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>ح. انتقالية</td> <td>x</td> <td>$n_i(I_2) - x$</td> <td>$n_i(Zn) - x$</td> <td>2x</td> <td>x</td> </tr> <tr> <td>ح. نهائية</td> <td>x_f</td> <td>$n_i(I_2) - x_f$</td> <td>$n_i(Zn) - x_f$</td> <td>$2x_f$</td> <td>x_f</td> </tr> </table>						معادلة التفاعل		$I_2(aq) + Zn(s) \rightarrow 2I^-(aq) + Zn^{2+}(aq)$				ح. ابتدائية	0	$n_i(I_2)$	$n_i(Zn)$	0	0	ح. انتقالية	x	$n_i(I_2) - x$	$n_i(Zn) - x$	2x	x	ح. نهائية	x_f	$n_i(I_2) - x_f$	$n_i(Zn) - x_f$	$2x_f$	x_f
معادلة التفاعل		$I_2(aq) + Zn(s) \rightarrow 2I^-(aq) + Zn^{2+}(aq)$																													
ح. ابتدائية	0	$n_i(I_2)$	$n_i(Zn)$	0	0																										
ح. انتقالية	x	$n_i(I_2) - x$	$n_i(Zn) - x$	2x	x																										
ح. نهائية	x_f	$n_i(I_2) - x_f$	$n_i(Zn) - x_f$	$2x_f$	x_f																										
0,25	0,25																														
0,25	0,25																														
0,50	0,50																														
		<p>4. أ- كتاب العبارة الحرفية: $\sigma = \lambda_{I^-} [I^-] + \lambda_{Zn^{2+}} [Zn^{2+}]$</p> <p>$\sigma = (2\lambda_{I^-} + \lambda_{Zn^{2+}}) \frac{x}{V_0}$</p> <p>ب - تكملة الجدول: $\sigma = 9,63 \times 10^{-3} \sigma$</p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td>$t (\times 10^2 s)$</td> <td>0</td> <td>1</td> <td>2</td> <td>4</td> <td>6</td> <td>8</td> <td>10</td> <td>12</td> <td>14</td> <td>16</td> </tr> <tr> <td>$x (mmol)$</td> <td>0</td> <td>1,7</td> <td>2,5</td> <td>3,7</td> <td>4,5</td> <td>4,7</td> <td>4,8</td> <td>4,9</td> <td>5,0</td> <td>5,0</td> </tr> </table> <p>ج- رسم المنحني البياني $x(t)$:</p>						$t (\times 10^2 s)$	0	1	2	4	6	8	10	12	14	16	$x (mmol)$	0	1,7	2,5	3,7	4,5	4,7	4,8	4,9	5,0	5,0		
$t (\times 10^2 s)$	0	1	2	4	6	8	10	12	14	16																					
$x (mmol)$	0	1,7	2,5	3,7	4,5	4,7	4,8	4,9	5,0	5,0																					
0,25	0,25																														
0,25	0,25																														
1,50	0,25																														
		<p>5. أ- تعريف زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$:</p> <p>هو المدة الزمنية اللازمة لوصول تقدم التفاعل إلى نصف قيمته النهائية.</p> <p>تعيين قيمته: $t_{1/2} = 200s$</p>																													
0,25	0,25																														

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
المجموع	مجزأة	
1,50	0,25	ب - إيجاد قيمة السرعة الحجمية في اللحظتين $t = 400s$ و $t = 1000s$:
	0,25	$v = \frac{1}{V_0} \cdot \frac{dx}{dt}$
	0,25	$v_{400} = \frac{1}{V_0} \left(\frac{dx}{dt} \right)_{400} = \frac{1}{250 \times 10^{-3}} \left(\frac{3,7 - 2}{400 - 0} \right) = 1,7 \times 10^{-2} \text{ mmol} \cdot \ell^{-1} \cdot s^{-1}$
	0,25	$v_{1000} = \frac{1}{V_0} \left(\frac{dx}{dt} \right)_{1000} = \frac{1}{250 \times 10^{-3}} \left(\frac{4,9 - 4,3}{1000 - 0} \right) = 2,4 \times 10^{-3} \text{ mmol} \cdot \ell^{-1} \cdot s^{-1}$
	0,25	ج - التفسير المجهرى لتطور السرعة الحجمية:
		التمرين الثاني: (04 نقاط)
0,50	0,25	1) النظير المشع: هو كل نظير يتفكك تلقائياً مصدراً لجسيمات α و β وإشعاع كهرومغناطيسي γ .
	0,25	الجسيم β^- هو إلكترون منبعث من نواة مشعة نتيجة تحول نيترون إلى بروتون.
0,50	0,50	2) معادلة النشاط الإشعاعي الخاصة بالسيزيوم $^{134}_{55}\text{Cs} \xrightarrow{\beta^-} ^0_{-1}e + ^{134}_{56}\text{Ba}$:
	0,25	3) أ) قيمة النشاط الإشعاعي الابتدائي A_0 : بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \text{ Bq}$. ب) قيمة النشاط الإشعاعي في اللحظة $t = \tau$:
		$A(\tau) = A_0 \cdot e^{-\frac{\tau}{\tau}} = A_0 \cdot e^{-1} = 0,37 A_0$
		$A(\tau) = 0,37 \times 5 \times 10^{10} = 1,85 \times 10^{10} \text{ Bq} \Leftarrow$
	0,50	من البيان نجد: $\tau = 2,85 \text{ ans}$.
		ج) إثبات العلاقة $t_{1/2} = \tau \cdot \ln 2$ و حساب قيمة $t_{1/2}$ لنظير السيزيوم $^{134}_{55}\text{Cs}$:
	0,50	مما سبق، يكون لدينا: $A(t_{1/2}) = \frac{A_0}{2} = A_0 \cdot e^{-\frac{t_{1/2}}{\tau}}$
3,00	0,25	بالتالي: $t_{1/2} = \tau \cdot \ln 2$.
	0,25	ومنه: $t_{1/2} = 2,85 \times \ln 2 = 2,0 \text{ ans}$
	0,50	د) حساب الكتلة: $m_0 = \frac{M \cdot A_0 \cdot \tau}{N_A} = 1 \text{ mg}$
	0,75	هـ) اثبات العلاقة: $m_0 = m(t) + m'(t)$ ومنه: $m(t) = m_0(1 - e^{-\lambda t})$
		البيان الكيفي:
	0,25	

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
المجموع	مجزأة	
التمرين الثالث: (04 نقاط)		
0,50	0,25	(1) - على المدخل Y_1 نشاهد: $u_{R_1}(t)$ التوتر الكهربائي بين طرفي الناقل الأومي R_1 .
	0,25	- على المدخل Y_2 نشاهد: $u_C(t)$ التوتر الكهربائي بين طرفي المكثفة.
1,25	0,50	(2) أ- المنحنى المعطى بالمدخل Y_1 هو المنحنى (a) الممثل لـ $u_{R_1}(t)$ خلال الشحن يزداد $u_C(t)$ و يتناقص $u_{R_1}(t)$ و يبقى المجموع E ثابتاً. - المعادلة التفاضلية: حسب قانون جمع التوترات: $E = u_{R_1}(t) + u_C(t)$
	0,50	و منه: $\frac{du_{R_1}}{dt} + \frac{1}{R_1 C} \cdot u_{R_1} = 0$ ب- ثابت الزمن $\tau_1 = 0,37E = 2,2V$ بالإسقاط: $\tau_1 = 0,08s$
0,50	0,25	(3) قيمة E : $E = u_{R_1}(0) = 6V$
	0,25	قيمة C : من $C = \frac{\tau_1}{R_1}$ نجد: $C = \frac{0,08}{1 \times 10^3} = 80 \mu F$
0,50	0,25	(4) حساب شدة التيار i من قانون جمع التوترات: $i(t) = \frac{E - u_C}{R_1}$
	0,25	عند اللحظة $t = 0$: $i(0) = \frac{6 - 0}{10^3} = 6 \times 10^{-3} A$
1,25	0,25	عند $t \geq 0,6s$: $i(\infty) = \frac{6 - 6}{10^3} = 0$
	0,25	(5) أ- ثابت الزمن $\tau_2 = R_2 C = 2000 \times 80 \times 10^{-6} = 0,16s$ النتيجة: $\tau_2 = 2\tau_1$ التفريغ أبطأ من الشحن ب-
0,75	0,75	خلال التفريغ تكون الطاقة المحولة: $E_{hb} = E_0 - E_C$ $E_{hb} = \frac{1}{2} C (E^2 - U_C(t)^2) = 12,4 \times 10^{-3} J$
التمرين الرابع: (04 نقاط)		
0,25	0,25	(1) أ- تعريف المعلم الجيومركزي: هو معلم مبدؤه مركز الأرض ومحاوره الثلاثة متجهة نحو ثلاث نجوم ثابتة في الفضاء.
0,5	0,5	ب- العبارة الشعاعية لـ $\vec{F}_{T/S}$: $\vec{F}_{T/S} = G \frac{M_T m_s}{(R + h)^2} \vec{n}$

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
المجموع	مجزأة	
1,75	0,5	ج- شعاع التسارع \vec{a} : $\Sigma \vec{F}_{ext} = m_s \vec{a}$
	0,5	$\vec{F}_{T/S} = m_s \vec{a} = G \frac{M_T m_s}{(R+h)^2} \vec{n}$ $\vec{a} = \frac{GM_T}{(R+h)^2} \vec{n}$
0,5	0,5	طبيعة الحركة: $a = a_n = \frac{v^2}{(R+h)} = c^{te}$ إذن الحركة دائرية منتظمة. (2) أ- القمر الاصطناعي الجيومستقر.
	0,5	$T (Alsat1) = 1,65h$ $T (Astra) = 23h - 56 \text{ min}$ ب- تسارع الجاذبية الأرضية: $Astra$: هو الجيومستقر.
0,75	0,75	$g = g_0 \frac{R^2}{(R+h)^2} = 7,95 \text{ m/s}^2$ تتناقص قيمة g بزيادة الارتفاع. ج- التحقق من قانون كبلر:
	2,25	$(1) \dots \frac{T^2}{(R+h)^3} = \frac{(5964)^2}{[(6380+700)10^3]^3} = 10^{-13} : Alsat1 *$ $= \frac{(86160)^2}{[(6380+35650)10^3]^3} = 10^{-13} : Astra *$ القانون محقق.
0,5	0,5	د- كتلة الأرض: $(2) \dots \frac{T^2}{(R+h)^3} = \frac{4\pi^2}{G \cdot M_T}$ بالمطابقة (2) مع (1) : $M_T = \frac{4\pi^2}{G \times 10^{-13}} = 5,9 \cdot 10^{24} \text{ kg}$
	0,25	التمرين التجريبي: (04 نقاط) (1) معادلة التفاعل الحادث: $RCOOH + C_2H_5OH = RCOOC_2H_5 + H_2O$ خصائص التفاعل: بطيء - لا حراري - محدود.
0,25	0,25	(2) معايرة مختلف كميات المادة للحمض المتبقي بواسطة محلول من الصودا معلوم التركيز $(n_{ester})_{\acute{e}q} = n_0(acide) - n_{reste}(acide)$
0,25	0,25	

